

Procédé pour déposer et former un film provenant d'une dispersion aqueuse de polymère filmogène sur une surface à base d'une composition de liants minéraux encore humide, ainsi que les compositions de liants minéraux ainsi revêtues et leurs utilisations

5

La présente invention concerne un procédé d'application d'une couche de finition comme par exemple une peinture ou un vernis sur une surface à base d'une composition de liants minéraux encore humide. Ceci concerne en particulier des

10 compositions de liants minéraux sous forme de pièces moulées ou des éléments pré-fabriqués pour la construction, le génie civil ou les travaux publics.

On peut citer à titre d'exemple de pièces moulées ou des éléments pré-fabriqués pour la construction les tuiles en ciment ou béton, le ciment ou le béton étant renforcé ou non par des fibres, les plaques de parement, les plaques de

15 fibrociment ou des éléments moulés en fibrociment, ou les plaques de plâtre.

Très schématiquement le processus de fabrication d'une pièce moulée ou pré-fabriquée à base d'une composition de liants minéraux comporte les étapes suivantes :

- Etape 1 : préparation de la composition de liant minéral hydraulique par mélange en phase aqueuse du liant hydraulique avec éventuellement, des charges minérales, des fibres cellulosiques, de l'alcool polyvinyle, des colorants minéraux (oxydes métalliques), et éventuellement un filtrage afin d'obtenir un gâteau ;
- Etape 2 : Moulage du gâteau encore malléable obtenu à l'étape 1 ;
- Etape 3 : Dépot d'une couche de finition telle qu'une peinture ou un vernis du gateau moulé de l'étape 2 ;
- Etape 4 : Cure thermique de consolidation du gateau obtenu à l'étape 3.

La couche de finition de l'étape 3 peut être une peinture ou un vernis surtout si la composition de liant hydraulique comprend des colorants mélangés dans la masse.

35

La peinture ou le vernis utilisés peuvent être en phase solvant ou sous forme d'une dispersion aqueuse de polymères filmogène (latex).

Lorsque la peinture ou le vernis est en phase solvant, il n'y a pas de difficulté technique particulière.

5 Cependant, pour des raisons d'écologie il est préférable d'éviter d'utiliser des solvants, et la profession cherche bien entendu à substituer la peinture ou le vernis à base solvant par des dispersions aqueuses de polymères filmogènes.

10 Or un problème technique se pose pour déposer et former un film provenant d'une émulsion aqueuse de polymère filmogène sur une surface à base d'un liant minéral encore humide, avec de l'eau libre en surface, comprenant des sels minéraux solubles et alcalins extraits du liant minéral.

15 En effet les phases aqueuses du liant minéral (tel que le ciment) encore frais et du latex sont miscibles, ce qui entraîne une migration et une diffusion de ces sels solubles du liant minéral vers la dispersion aqueuse de polymères filmogène pendant les phases de filmification et de consolidation du film.

20 Les inconvénients prévisibles sont bien sur, une mauvaise filmification par "obstacle" à la coalescence, et au cours du vieillissement, la déstructuration du film, et même son intégration dans la masse du coulis de liant minéral dans les cas les plus extrêmes, ou alors des efflorescences minérales apparaissant à la surface extérieure de la peinture ou du vernis, avec création de zones hydrophiles non protégées et une altération possible de la pièce moulée peinte ou vernis selon le procédé décrit ci-dessus lorsqu'elle est exposée aux intempéries.

25 La filmification peut être encore plus difficile quand la température est plus froide, notamment en période hivernale ou les températures dans l'unité de fabrication peuvent être inférieures à 10° C, voir négatives.

30 En effet, pour éviter les problèmes de "collage" des tuiles finies entre elles au cours du stockage (tuiles empilées) et aussi pour éviter leur ensalissement à l'usage, on utilise dans ces applications des latex possédant des températures de transition vitreuses (T_g) élevées, de l'ordre de 30 à 60°C.

35 Dans ces conditions, on doit ajouter au latex des plastifiants ou des agents de coalescence organiques volatils (COV), pour abaisser la température de filmification minimum -TMFF-, et rendre possible la formation du film, ce qui est évidemment néfaste pour l'environnement.

Le besoin existait de trouver un moyen de déposer et former un film provenant d'une émulsion aqueuse de polymère filmogène sur une surface à base d'un liant minéral encore humide qui ne présente pas les inconvénients de l'art antérieur décrits ci-dessus, et qui permette d'obtenir un revêtement de bonne qualité dans toutes les conditions de mises en œuvre, en résistant le plus possible le recours à des composés organiques volatils.

La présente invention a donc pour objet un procédé pour déposer et former un film provenant d'une émulsion aqueuse de polymère filmogène sur une surface à base d'une composition de liants minéraux encore humide, caractérisé en ce qu'on ajoute une quantité suffisante d'au moins un copolymère amphiphile hydrosoluble à ladite émulsion aqueuse de polymère filmogène, le copolymère amphiphile hydrosoluble étant choisi parmi :

- (i) au moins un polymère obtenu par polymérisation
 - d'au moins un monomère (I) éthyléniquement insaturé de type acide monocarboxylique ou polycarboxylique, ou bien précurseur d'acides carboxyliques de type anhydride, aliphatique, cyclique, linéaire ou ramifié, , et
 - d'au moins un monomère hydrocarboné (II), linéaire ou ramifié, monoéthyléniquement insaturé , ce monomère hydrocarboné n'étant pas aromatique ;
- (ii) au moins un polymère issu de la polymérisation d'au moins un monomère (I) acide monocarboxylique ou polycarboxylique, ou anhydride, aliphatique, cyclique, linéaire ou ramifié, éthyléniquement insaturé, et comprenant au moins un greffon hydrophobe, hydrocarboné, en C4-C30, saturé ou non, éventuellement interrompu par un ou plusieurs hétéroatomes, ce greffon hydrophobe n'étant pas aromatique;
- (iii) au moins un polymère obtenu par modification chimique comme par exemple une esterification, une transesterification ou une amidification d'un polymère précurseur comprenant d'une part des sites sur lesquels on peut greffer un greffon hydrophobe, comme par exemple des sites acides carboxyliques ou des esters, ce greffon hydrophobe n'étant pas aromatique et comprenant d'autre part des motifs acides carboxyliques ou précurseurs d'acides carboxyliques.

35

Les liants minéraux peuvent être choisis parmi les liants hydrauliques ou les liants aériens.

Un liant hydraulique au sens de la présente invention est un liant qui fait prise au contact de l'eau et qui une fois durci n'est plus sensible à l'eau.

On peut citer à titre d'exemple de liants hydrauliques les ciments qui peuvent être de type portland, alumineux ou de hauts fourneaux.

5

Un liant aérien au sens de la présente invention est un liant qui fait prise au contact de l'eau et qui une fois durci reste sensible à l'eau.

On peut citer à titre d'exemple de liants aériens les plâtres.

10 D'autres composés souvent ajoutés comme additifs minéraux au ciment présentent également des propriétés hydrauliques comme les cendres volantes, les schistes calcinés et les pouzzolanes naturels ou synthétiques. Ces additifs minéraux, appelés composés pouzzolaniques réagissent avec la chaux et forment des silicates de calcium hydratés.

15

Lorsque les liants minéraux sont des liants minéraux hydrauliques, ils sont généralement à base de ciment. Ils peuvent être sous forme de coulis ou bétons. Ils sont utilisés par exemple dans les applications suivantes : les enduits monocouches, les systèmes d'isolation thermique extérieure, les enduits de

20 lissage et de râgréage, les mortiers de réparation, ou les revêtements d'étanchéité.

Lorsque les liants minéraux sont des liants minéraux aériens ils sont généralement à base de plâtres.

25

Les liants minéraux de l'invention sont de préférence sous forme de pièces moulées ou d'éléments pré-fabriqués pour la construction, le génie civil ou les travaux publics.

30

On peut citer à titre d'exemple les tuiles en ciment, le ciment étant renforcé ou non par des fibres, les plaques de parement, les plaques de fibrociment ou des éléments moulés en fibrociment, ou les plaques de plâtre.

La peinture ou le vernis sont sous forme d'une dispersion aqueuse de polymère filmogène insoluble dans l'eau (latex).

Les polymères filmogènes insolubles dans l'eau préférés sont obtenus par 5 polymérisation de monomères choisis parmi :

- les esters vinyliques et plus particulièrement l'acétate de vinyle ;
- les acrylates et méthacrylates d'alkyle dont le groupe alkyle contient de 1 à 10 atomes de carbone par exemple les acrylates et méthacrylates de méthyle, éthyle, n-butyle, 2-éthylhexyle ;
- 10 - les monomères vinylaromatiques en particulier le styrène.

Ces monomères peuvent être copolymérisés entre eux ou avec d'autres monomères à insaturation éthylénique, pour former des homopolymères, des copolymères ou des terpolymères.

15 A titre d'exemples non limitatifs de monomères copolymérisables avec l'acétate de vinyle et/ou les esters acryliques et/ou le styrène, on peut citer l'éthylène et les oléfines comme l'isobutène; les esters vinyliques d'acides monocarboxyliques saturés, ramifiés ou non, ayant de 1 à 12 atomes de carbone, comme le propionate, le "Versatake" (marque déposée pour les esters d'acides ramifiés en 20 C₉-C₁₁), le pivalate, le laurate de vinyle ; les esters d'acides insaturés mono- ou di-carboxyliques possédant 3 à 6 atomes de carbone avec les alcanols possédant 1 à 10 atomes de carbone, comme les maléates, fumarates de méthyle, d'éthyle, de butyle, d'éthylhexyle ; les monomères vinylaromatiques tels que les méthylstyrenes, les vinyltoluènes ; les halogénures de vinyle tels que le 25 chlorure de vinyle, le chlorure de vinylidène, les diolefines particulièrement le butadiène ; les esters (méth)allyliques de l'acide (meth)acrylique, les esters (méth)allyliques des mono et diesters des acides maléique, fumrique et itaconique, ainsi que les dérivés alkéniques des amides des acides acryliques et méthacryliques, tels que le N-méthallylmaléimide.

30

On peut notamment choisir au moins 2 monomères copolymérisables de natures différentes pour obtenir un terpolymère.

On peut citer à titre d'exemple un terpolymère de type acétate/versatate/Dibutylmaléate.

D'une manière générale les peintures ou vernis utilisés sont des peintures ou vernis acryliques c'est à dire qu'ils comprennent des polymères à base de monomères de type acryliques (tels que les acrylates et méthacrylates d'alkyle dont le groupe alkyle contient de 1 à 10 atomes de carbone par exemple les acrylates et méthacrylates de méthyle, éthyle, n-butyle, 2-éthylhexyle) ; Ils peuvent comprendre également d'autres monomères, il peut s'agir par exemple de vernis styrène-acrylique.

Cependant dans les applications visées les peintures ou vernis acryliques « purs », c'est à dire à base de monomères de type acryliques seulement sont préférés.

Les latex utilisés sont choisis de telle façon que leur température de transition vitreuse (TG) soit comprise entre 0 et 60°C, et de préférence comprise entre 30et 60°C. Ceci permet d'éviter le collage des objets moulés revêtus dans les phases de stockage.

Eventuellement, les dispersions aqueuses de polymères filmogènes peuvent comprendre des plastifiants, ceci afin de diminuer la température de formation de film (TMMF) lorsque le procédé de l'invention est mis en œuvre dans des conditions de température très froides, c'est à dire à des températures inférieures à 0°C.

Comme indiqué plus haut, le copolymère amphiphile hydrosoluble qui est ajouté à la dispersion aqueuse de polymère filmogène est choisi parmi :

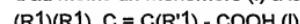
- (i) au moins un polymère obtenu par polymérisation
 - d'au moins un monomère (I) éthyéniquement insaturé de type acide monocarboxylique ou polycarboxylique, ou bien précurseur d'acides carboxyliques de type anhydride, aliphatique, cyclique, linéaire ou ramifié, , et
 - d'au moins un monomère hydrocarboné (II), linéaire ou ramifié, monoéthyéniquement insaturé , ce monomère hydrocarboné n'étant pas aromatique ;
- 35 (ii) au moins un polymère issu de la polymérisation d'au moins un monomère (I) acide monocarboxylique ou polycarboxylique, ou anhydride, aliphatique, cyclique, linéaire ou ramifié, éthyéniquement insaturé, et comprenant au moins un greffon hydrophobe, hydrocarboné, en C₄-C₃₀, saturé ou non,

éventuellement interrompu par un ou plusieurs hétéroatomes, ce greffon hydrophobe n'étant pas aromatique;

- (iii) au moins un polymère obtenu par modification chimique comme par exemple une esterification, une transesterification ou une amidification d'un polymère précurseur comprenant d'une part des sites sur lesquels on peut greffer un greffon hydrophobe, comme par exemple des sites acides carboxyliques ou des esters, ce greffon hydrophobe n'étant pas aromatique et comprenant d'autre part des motifs acides carboxyliques ou précurseurs d'acides carboxyliques.

Selon un mode de réalisation particulier de la première variante (i), on peut citer tout d'abord les polymères issus de la polymérisation :

-d'au moins un monomère (I) a la formule suivante :



formule dans laquelle :

- les radicaux R¹, R'¹, identiques ou différents, représentent un atome d'hydrogène, un radical hydrocarboné en C₁ - C₁₀ comprenant éventuellement un groupement - COOH, un groupement - COOH ; et
- d'au moins un monomère de formule (II) a la formule suivante :



formule dans laquelle :

- le radical R² représente un atome d'hydrogène, radical alkyle, linéaire ou ramifié, en C₁ - C₁₀ éventuellement substitué par des hétéroatomes.;
 - le radical R³ représente un radical alkyle, linéaire ou ramifié, en C₁ - C₁₀ éventuellement substitué par des hétéroatomes, ou un radical -O-R⁴ , c'est à dire un ether vinylique, avec R⁴ représente un radical alkyle, linéaire ou ramifié, en C₁ - C₁₀ éventuellement substitué par des hétéroatomes;
 - le radical R⁵ représente un atome d'hydrogène, un radical alkyle, linéaire ou ramifié, en C₁ - C₁₀ éventuellement substitué par des hétéroatomes.;
 - le radical R⁶ représente un atome d'hydrogène, un radical alkyle, linéaire ou ramifié, en C₁ - C₁₀ éventuellement substitué par des hétéroatomes.;
- étant entendu que au moins un des radicaux R², R³, R⁵ ou R⁶ représente un radical alkyle, linéaire ou ramifié, en C₁ - C₁₀ éventuellement substitué par des hétéroatomes;

35

Selon un mode de réalisation préféré de l'invention, le monomère de formule (I) est tel que l'un des radicaux R¹ est un atome d'hydrogène ; l'autre radical R¹ représente un atome d'hydrogène, un groupement -COOH ou un groupement -

$(\text{CH}_2)_n - \text{COOH}$ dans lequel n est compris entre 1 et 4, un radical alkyle en C₁-C₄ ; R¹ représente un atome d'hydrogène, en groupement $-(\text{CH}_2)_m - \text{COOH}$ dans lequel m est compris entre 1 et 4, un radical alkyle en C₁-C₄.

- De préférence, l'une des radicaux R¹ représente un atome d'hydrogène, l'autre 5 radical R¹ représente un atome d'hydrogène, un groupement -COOH ou $(\text{CH}_2)-\text{COOH}$, un radical méthyle, et R¹, représente un atome d'hydrogène, un groupement -CH₂ COOH ou un radical méthyle.

- 10 Selon un mode de réalisation plus particulier, le monomère de formule (I) est choisi parmi les acides ou anhydrides acrylique, méthacrylique, citraconique, maléique, fumarique, itaconique, ou crotonique.

- 15 De manière encore plus préférée le monomère de formule (I) est choisi parmi l'anhydride maléique.

- En ce qui concerne le monomère de formule (II), ce dernier peut être notamment choisi parmi l'éthylène, le propylène, le 1-butène, l'isobutylène, le n-1-pentène, le 2-méthyl 1-butène, le n-1-hexène, le 2-méthyl 1-pentène, le 4-méthyl 1-pentène, 20 le 2-éthyl 1-butène, le diisobutylène (ou 2,4,4-triméthyl 1-pentène), le 2-méthyl 3,3-diméthyl 1-pentène, ou pour les ether vinyliques parmi l'isobutylvinyl ether, le methylvinyl ether, le 1-menthyl vinyl ether, le phenyl vinyl ether ou l'octadecylevinyl ether.

- 25 De préférence, le copolymère de formule (I) est issu de la polymérisation de l'anhydride maléique et de l'isobutylène.

- Il est précisé que le polymère (I) est obtenu plus particulièrement en effectuant une polymérisation radicalaire des monomères (I) et (II).

- 30 Ces composés sont bien connus de l'homme de l'art. A titre de polymère de ce type, on peut citer celui commercialisé sous la dénomination Geronpon® T36 (anhydride maléique/diisobutylène), commercialisé par Rhodia Chimie, le Sokalan® CP9 (anhydride maléique/oléfine) commercialisé par BASF, ainsi que 35 les résines Gantrez commercialisées par la société ISP.

D'une manière générale, la quantité suffisante de copolymère amphiphile hydro soluble ajouté dans la dispersion aqueuse de polymère filmogène (latex)

est comprise entre 0,3 et 5 % en poids de copolymère amphiphile hydrosoluble sec par rapport au poids de latex sec.

De manière la quantité suffisante de copolymère amphiphile hydrosoluble ajouté
5 dans la dispersion aqueuse de polymère filmogène (latex) est comprise entre
0,5 et 3 % en poids de copolymère amphiphile hydrosoluble sec par rapport au
poids de latex sec.

De manière encore plus préférentielle, la quantité suffisante de copolymère
10 amphiphile hydrosoluble ajouté dans la dispersion aqueuse de polymère
filmogène (latex) est comprise entre 0,5 et 1,5 % en poids de copolymère
amphiphile hydrosoluble sec par rapport au poids de latex sec.

L'ajout de copolymère amphiphile hydrosoluble doit bien sur être
15 convenablement dosé pour des questions économiques et aussi techniques. Le
copolymère amphiphile étant un produit hydrosoluble , il ne faut pas qu'il soit en
excès par rapport à la quantité nécessaire pour couvrir la surface du ciment
humide d'une couche monomoéculaire. Si il est en excès, il peut alors exsuder
lui même ou nuire à la bonne tenue du film.

20 L'ajout du copolymère amphiphile hydrosoluble peut être effectué par addition de
poudre solide de copolymère amphiphile hydrosoluble ou bien par addition d'une
solution aquéuse de ce copolymère amphiphile hydrosoluble à la dispersion
aqueuse de polymère filmogène (latex), c'est à dire un mélange liquide/liquide.
25 Ces ce deuxième mode de réalisation qui est préféré.

Les solutions de copolymère amphiphile hydrosoluble sont préparés de telle
sorte qu'on délaye le copolymère amphiphile hydrosoluble dans l'eau, et on
ajoute une base, comme par exemple de l'ammoniac, de la monoéthanolamine,
30 de l'hydroxyde de sodium et/ou de l'hydroxyde de potassium, à des températures
allant de 20°C à 100°C. Les solutions finies ont de préférence un pH >8.

Par exemple, dans le cas où le copolymère amphiphile hydrosoluble utilisé est le
Geropon T36, il est possible d'utiliser le Géropon T36 DF qui est une solution
contenant 25 % de matière active, dont le pH à 10% dans l'eau est compris entre
35 10 et 11,5.

Le mélange du copolymère amphiphile hydrosoluble et de la dispersion
aqueuse de polymère filmogène peut être effectué par mélange liquide/liquide

dans tous mélangeurs liquides/liquides permettant de mélanger sans introduction d'air.

- La composition de l'invention comprenant le mélange du copolymère amphiphile hydrosoluble de l'invention et de la dispersion aqueuse de polymère filmogène peut être appliquée par pulvérisation, par rouleau ou par brosses, ou par toutes autres techniques connues sur la surface humide de la composition de liant minéral.
- 10 La présente invention a également pour objet une composition de liants minéraux dont la surface est recouverte au moins en partie par un film provenant du séchage d'une composition comprenant une émulsion aqueuse de polymère filmogène et au moins un copolymère amphiphile hydrosoluble.
- 15 Les liants minéraux de l'invention sont de préférence sous forme de pièces moulées ou d'éléments pré-fabriqués pour la construction, le génie civil ou les travaux publics.

On peut citer à titre d'exemple les tuiles en ciment, le ciment étant renforcé ou non par des fibres, les plaques de parement, les plaques de fibrociment ou des éléments moulés en fibrociment, ou les plaques de plâtre.

Exemples

25 Exemple 1

Procédé de fabrication des tuiles en béton

- Fabrication du corps de tuile : Le corps de tuile est obtenu par une technique de type "Fibro-ciment": Un slurry aqueux, dilué (environ 200 g/l) comportant du ciment, des charges minérales type CaCO₃, un mélange de fibres cellulosiques et d'alcool polyvinyle, des additifs divers, et éventuellement des colorants minéraux (oxydes métalliques), est filtré sur un tambour filtrant. Cette technique proche d'une technique papetière permet la réalisation d'un gâteau, qui peut être constitué d'une multicouche pour avoir l'épaisseur finale requise.

- Ce gâteau de ciment encore malléable est moulé. Il est possible en outre de déposer un slurry de ciment concentré non fibré, sur la partie visible de la tuile, ceci pour coller et faire disparaître les fibres superficielles qui sortent du corps de tuile.
- 5 - Ce gâteau moulé est revêtu d'un couche de finition qui est un vernis acrylique,
- puis ce gateau moulé et vernis subi une cure thermique de consolidation.

10

Les essais réalisés en Australie montrent des résultats de qualité aléatoire, notamment en fonction de la saison et de la température au moment de la fabrication. En période chaude, le problème semble résolu, et le produit Australien de Box Hill, pur acrylique, T_g environ 30°, Duramul D 641 peut donner satisfaction.

En revanche, en période hivernale, des températures inférieures à 10° peuvent regner dans les unités de production, et dans ces conditions, les résultats obtenus sont mauvais. En effet la filmification est retardée par la température trop basse (évaporation plus lente de l'eau de la dispersion aqueuse du polymère filmogène), l'eau du ciment frais et l'eau de la dispersion aqueuse du polymère filmogène ont plus de temps pour se mélanger et pour créer les problèmes mentionnés plus haut, c'est à dire une mauvaise filmification par "obstacle" à la coalescence, et au cours du vieillissement, la déstructuration du film, et même son intégration dans la masse du coulis de liant minéral dans les cas les plus extrêmes, ou alors des efflorescences minérales apparaissant à la surface extérieure de la peinture ou du vernis, avec création de zones hydrophiles non protégées et une altération possible de la pièce moulée peinte ou vernis selon le procédé décrit ci-dessus lorsqu'elle est exposée aux intempéries.

25

Nous avons entrepris une série de divers tests d'application pour essayer de résoudre ce problème, généré par un phénomène qu'on peut éventuellement qualifier "d'interfaces indéfinies et miscibles" par la mise au point d'une émulsion de latex adaptée, qui consiste à modifier ou à additiver le Duramul de manière à le rendre opérant dans tous les cas.

30

Nous avons donc testé une série d'additifs, ajoutés à faible dose au Duramul dans des conditions reproduisant la technique Wet on wet.

2- Définition des tests

Avant toute chose, nous avons défini plusieurs niveaux de tests, consistant à déposer le latex Duramul ou des Duramul additivés sur une surface cimentaire se trouvant à différents niveaux d'évolution de son processus d'hydratation et 5 cristallisation.

Le test retenu est le suivant, qui est celui présentant les conditions de mise en œuvre les plus difficiles. Il s'agit du niveau où le ciment est le moins hydraté et où un film d'eau continu est en formation à la surface supérieure.

On prépare un slurry de ciment ayant la composition suivante :

Eau	21% en poids par rapport au poids total du mélange
Ciment Portland CPA52.5	38%
Sable Sifraco EN 31	38%
Oyde fer (colorant)	3%

15 On dispose le slurry dans des empreintes de dimensions 10X30X6 mm, dans un moule silicone. On laisse reposer 5 minutes, puis on pulvérise sur cette surface une quantité déterminée du latex ou latex additif à tester. Pour ce faire, on utilise un pulvérisateur de produit liquide avec un système de mise 20 sous pression, et on pèse le pulvérisateur avant et après l'application sur la surface cimentaire.

Les résultats sont appréciés par une observation visuelle de l'état de surface après séchage, et un essai de décollement du film formé. On note aussi l'état du 25 film, sa continuité ou sa discontinuité et sa résistance à l'eau.

Le phénomène d'efflorescence calcique peut être visualisé de manière plus sensible en déposant sur la surface quelque goutte d'une solution aqueuse d'acide, par exemple à 5 g/l de H₂SO₄. Dans le cas d'apparition d'un micro-dégagement gazeux superficiel (bulles de gaz), on démontre et on conclut à la 30 présence superficielle de carbonate de calcium, composant prépondérant des efflorescences.

Enfin et surtout, on poursuit les examens visuels des éprouvettes après des vieillissement prolongés, comme par exemple 5 mois, en condition ambiante 35 température comprise entre 20-25° C, hygrométrie variable entre 30 et 70% HR (Cf photographies en annexe).

Ce point est important car des phénomènes relativement lents de déstructuration des films surviennent et permettent de différencier clairement les solutions avancées.

5 **3- Type d'additifs testés**

Plusieurs additifs (taux d'addition variant entre 1 et 3%) ont été ajoutés à une dispersion aqueuse de polymère filmogène Duramul D641 à l'aide d'un mélangeur de laboratoire de type Rayneri à basse vitesse (environ 150 t/mn) de manière à ne pas inclure de bulles d'air dans le mélange.

10

Composition du Latex (Duramul D641) , utilisé dans tous les exemples

Methyl Methacrylate 60% en poids par rapport au poids total du mélange

Ethyl Acrylate 11%

15 Butyl Acrylate 28%

Methacrylic Acid 1%

Extrait sec (ES) 49%

20 **Composition du Geropon T36 commercialisé par la société Rhodia exemple d'additif selon l'invention**

Copolymère statistique alterné obtenu par la copolymérisation d'un mélange anhydride maléique et d'isobutylène équimolaire. Copolymère amphiphile.

En pratique on a utilisé une solution de Geropon T36 DF contenant 25 % de matière active, dont le pH à 10% dans l'eau est compris entre 10 et 11,5.

Composition du Bevaloid 6857 commercialisé par la société Rhodia un additif testé à titre d'exemple comparatif

30 c'est un copolymère statistique base acrylique, hydrosoluble ayant la composition suivante:

Acrylate de Butyl 60% en poids par rapport au poids total du mélange

Styrène 15%

Acide méthacrylique 25%

35 Le copolymère est neutralisé à l'ammoniaque (rétrogradation du pH au séchage), pH 7-8

ES 20%.

Copolymère amphiphile

Composition du Bevaloid 9 commercialisé par la société Rhodia un additif testé à titre d'exemple comparatif

5 Copolymère d'acides carboxyliques (acide méthacrylique et acide maléique sous forme anhydride) produit non amphiphile.

Composition du Rhodoline 226/35 commercialisé par la société Rhodia un additif testé à titre d'exemple comparatif

10 Copolymère d'acides carboxyliques (acide méthacrylique et acide acrylique) produit non amphiphile. Masse moléculaire 3500g/mol.

Composition du Sopronyl AR10 commercialisé par la société Rhodia un additif testé à titre d'exemple comparatif

15 Copolymère d'acides carboxyliques (acide méthacrylique et acide acrylique) produit non amphiphile. Masse moléculaire 10 000 g/mol.

4- Résultats des tests :Tableau I

Il s'agit du test le plus difficile à passer avec une couche d'eau mobile à la surface de l'éprouvette à revêtir.

20 Le Bevaloid 6857, comprenant parmi les monomères du styrène, est additionné au Duramul à un taux de 1% et donne des résultats améliorés par rapport au témoin mais insuffisants.

Le même additif additionné à 3% ne donne pas de résultat positif.

25 Le Geropon T36 donne des résultats très satisfaisants (voir figure I et tableau I) aussi bien à 1% qu' à 3 % en poids de Géropon T36 sec par rapport au poids de latex Duramul sec.

30 Les autres produits testés ne sont pas opérants.

REVENDICATIONS

5

1. Procédé pour déposer et former un film provenant d'une dispersion aqueuse de polymère filmogène sur une surface à base d'une composition de liants minéraux encore humide, caractérisé en ce qu'on ajoute une quantité suffisante d'au moins un copolymère amphiphile hydrosoluble à ladite dispersion aqueuse de polymère filmogène, le copolymère amphiphile hydrosoluble étant choisi parmi :

(i) au moins un polymère obtenu par polymérisation

◦ d'au moins un monomère (I) éthyléniquement insaturé de type acide monocarboxylique ou polycarboxylique, ou bien précurseur d'acides carboxyliques de type anhydride, aliphatique, cyclique, linéaire ou ramifié, et

◦ d'au moins un monomère hydrocarboné (II), linéaire ou ramifié, monoéthyléniquement insaturé, ce monomère hydrocarboné n'étant pas aromatique ;

(ii) au moins un polymère issu de la polymérisation d'au moins un monomère (I) acide monocarboxylique ou polycarboxylique, ou anhydride, aliphatique, cyclique, linéaire ou ramifié, éthyléniquement insaturé, et comprenant au moins un greffon hydrophobe, hydrocarboné, en C₄-C₃₀, saturé ou non, éventuellement interrompu par un ou plusieurs hétéroatomes, ce greffon hydrophobe n'étant pas aromatique;

(iii) au moins un polymère obtenu par modification chimique comme par exemple une esterification, une transesterification ou une amidification d'un polymère précurseur comprenant d'une part des sites sur lesquels on peut greffer un greffon hydrophobe, comme par exemple des sites acides carboxyliques ou des esters, ce greffon hydrophobe n'étant pas aromatique et comprenant d'autre part des motifs acides carboxyliques ou précurseurs d'acides carboxyliques.

2. Procédé selon la revendication 1, caractérisé en ce que les liants minéraux

35 sont choisis parmi les liants hydrauliques ou les liants aériens.

3. Procédé selon la revendication 2, caractérisé en ce que les liants minéraux hydrauliques sont choisis parmi les ciments qui peuvent être de type portland, alumineux ou de hauts fourneaux.
- 5 4. Procédé selon la revendication 2, caractérisé en ce que les liants minéraux aériens sont choisis parmi les plâtres.
- 10 5. Procédé selon la revendication 2, caractérisé en ce que les liants minéraux sont choisis parmi les cendres volantes, les schistes calcinés et les pouzzolanes naturels ou synthétiques.
6. Procédé selon la revendication 3, caractérisé en ce que les liants minéraux hydrauliques sont sous forme de coulis ou bétons.
- 15 7. Procédé selon l'une quelconque des revendications 1 à 6, caractérisé en ce que les liants minéraux sont sous forme de pièces moulées ou d'éléments pré-fabriqués pour la construction, le génie civil ou les travaux publics.
- 20 8. Procédé selon la revendication 7, caractérisé en ce que les pièces moulées ou les éléments pré-fabriqués sont choisis parmi les tuiles en ciment, le ciment étant renforcé ou non par des fibres, les plaques de parement, les plaques de fibrociment ou des éléments moulés en fibrociment, ou les plaques de plâtre.
- 25 9. Procédé selon l'une quelconque des revendications précédentes caractérisé en ce que la dispersion aqueuse de polymère filmogène (latex) comprend au moins un polymère insoluble dans l'eau obtenu par polymérisation de monomères choisis parmi :
 - les esters vinyliques et plus particulièrement l'acétate de vinyle ;
 - les acrylates et méthacrylates d'alkyle dont le groupe alkyle contient de 1 à 10 atomes de carbone par exemple les acrylates et méthacrylates de méthyle, éthyle, n-butyle, 2-éthylhexyle ;
 - les monomères vinylaromatiques en particulier le styrène ;
- 30

ces monomères pouvant être copolymérisés entre eux ou avec d'autres monomères à insaturation éthylénique copolymérisables avec l'acétate de vinyle et/ou les esters acryliques et/ou le styrène, pour former des homopolymères, des copolymères ou des terpolymères.

5

10. Procédé selon la revendication 9, caractérisé en ce que les monomères copolymérisables avec l'acétate de vinyle et/ou les esters acryliques et/ou le styrène, peuvent être choisis parmi l'éthylène et les oléfines comme l'isobutène; les esters vinyliques d'acides monocarboxyliques saturés, ramifiés ou non, ayant

10 de 1 à 12 atomes de carbone, comme le propionate, le "Versataate" (marque déposée pour les esters d'acides ramifiés en C₉-C₁₁), le pivalate, le laurate de vinyle ; les esters d'acides insaturés mono- ou di-carboxyliques possédant 3 à 6 atomes de carbone avec les alcanols possédant 1 à 10 atomes de carbone, comme les maléates, fumarates de méthyle, d'éthyle, de butyle, d'éthylhexyle ;

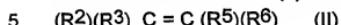
15 les monomères vinylaromatiques tels que les méthylstyrenes, les vinyltoluènes ; les halogénures de vinyle tels que le chlonure de vinyle, le chlorure de vinylidène, les diolefines particulièrement le butadiène ; les esters (méth)allyliques de l'acide (meth)acrylique, les esters (méth)allyliques des mono et diesters des acides maléique, fumarique et itaconique, ainsi que les dérivés alkéniques des amides 20 des acides acryliques et méthacryliques, tels que le N-méthallylmaléimide.

20 11. Procédé selon l'une quelconque des revendications 9 ou 10, caractérisé en ce que la dispersion aqueuse de polymère filmogène (latex) comprend au moins un polymère insoluble dans l'eau obtenu par polymérisation de monomères 25 choisis parmi les acrylates et méthacrylates d'alkyle dont le groupe alkyle contient de 1 à 10 atomes de carbone par exemple les acrylates et méthacrylates de méthyle, éthyle, n-butyle, 2-éthylhexyle).

30 12. Procédé selon l'une quelconque des revendications 1 à 11, caractérisé en ce que dans la variante (i)
le monomère (I) a la formule suivante :
$$(R^1)(R^1) \text{ C} = \text{C}(R^1) - \text{COOH} (I)$$

formule dans laquelle :

- les radicaux R1, R'1, identiques ou différents, représentent un atome d'hydrogène, un radical hydrocarboné en C1 - C10 comprenant éventuellement un groupement - COOH, un groupement - COOH ; et
le monomère de formule (II) a la formule suivante :



formule dans laquelle :

- le radical R2 représente un atome d'hydrogène, radical alkyle, linéaire ou ramifié, en C1 - C10 éventuellement substitué par des hétéroatomes ;

- le radical R3 représente un radical alkyle, linéaire ou ramifié, en C1 - C10 éventuellement substitué par des hétéroatomes, ou un radical -O-R4 , c'est à dire un ether vinylique, avec R4 représente un radical alkyle, linéaire ou ramifié, en C1 - C10 éventuellement substitué par des hétéroatomes ;

- le radical R5 représente un atome d'hydrogène, un radical alkyle, linéaire ou ramifié, en C1 - C10 éventuellement substitué par des hétéroatomes.;

15 - le radical R6 représente un atome d'hydrogène, un radical alkyle, linéaire ou ramifié, en C1 - C10 éventuellement substitué par des hétéroatomes. ;
étant entendu que au moins un des radicaux R2, R3, R5 ou R6 représente un radical alkyle, linéaire ou ramifié, en C1 - C10 éventuellement substitué par des hétéroatomes ;

20

13. Procédé selon la revendication 12, caractérisé en ce que le monomère de formule (I) est tel que :

- l'un des radicaux R1 est un atome d'hydrogène ;

- l'autre radical R1 représente un atome d'hydrogène, un groupement -COOH ou un groupement - (CH₂)_n - COOH dans lequel n est compris entre 1 et 4, un radical alkyle en C1-C4 ;

- R'1 représente un atome d'hydrogène, en groupement -(CH₂)_m - COOH dans lequel m est compris entre 1 et 4, un radical alkyle en C1-C4.

30 14. Procédé selon la revendication 13, caractérisé en ce que le monomère de formule (I) est tel que :

- l'un des radicaux R1 représente un atome d'hydrogène,

- l'autre radical R1 représente un atome d'hydrogène, un groupement -COOH ou (CH₂)-COOH, un radical méthyle, et

35 - R'1 représente un atome d'hydrogène, un groupement -CH₂ COOH ou un radical méthyle.

15. Procédé selon la revendication 14, caractérisé en ce que le monomère de formule (I) est choisi parmi les acides ou anhydrides acrylique, méthacrylique, citraconique, maléique, fumarique, itaconique, ou crotonique.
- 5 16. Procédé selon la revendication 15, caractérisé en ce que le monomère de formule (I) est l'anhydride maléique.
- 10 17. Procédé selon la revendication 12, caractérisé en ce que le monomère de formule (II), est choisi parmi l'éthylène, le propylène, le 1-butène, l'isobutylène, le n-1-pentène, le 2-méthyl 1-butène, le n-1-hexène, le 2-méthyl 1-pentène, le 4-méthyl 1-pentène, le 2-éthyl 1-butène, le diisobutylène (ou 2,4,4-triméthyl 1-pentène), le 2-méthyl 3,3-diméthyl 1-pentène, l'isobutylvinyl ether, le methylvinyl ether, le 1-menthyl vinyl ether, le phenyl vinyl ether ou l'octadecylevinyl ether.
- 15 18. Procédé selon l'une quelconque des revendications 11 à 17, caractérisé en ce que le copolymère de formule (i) est issu de la polymérisation de l'anhydride maléique et de l'isobutylène.
- 20 19. Procédé selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisé en ce que la quantité suffisante de copolymère amphiphile hydrosoluble ajouté dans la dispersion aqueuse de polymère filmogène (latex) est comprise entre 0,3 et 5 % en poids de copolymère amphiphile hydrosoluble sec par rapport au poids de latex sec.
- 25 20. Procédé selon la revendication 19, caractérisé en ce que la quantité suffisante de copolymère amphiphile hydrosoluble ajouté dans la dispersion aqueuse de polymère filmogène (latex) est comprise entre 0,5 et 3 % en poids de copolymère amphiphile hydrosoluble sec par rapport au poids de latex sec.
- 30 21. Procédé selon l'une quelconque des revendications 19 ou 20, caractérisé en ce que la quantité suffisante de copolymère amphiphile hydrosoluble ajouté dans la dispersion aqueuse de polymère filmogène (latex) est comprise entre 0,5 et 1,5 % en poids de copolymère amphiphile hydrosoluble sec par rapport au poids de latex sec.
- 35 22. Composition de liants minéraux dont la surface est recouverte au moins en partie par un film provenant du séchage d'une composition comprenant une émulsion aqueuse de polymère filmogène et au moins un copolymère

amphiphile hydrosoluble, ledit copolymère amphiphile hydrosoluble étant choisi parmi :

(i) au moins un polymère obtenu par polymérisation

5 d'au moins un monomère (I) éthyléniquement insaturé de type acide monocarboxylique ou polycarboxylique, ou bien précurseur d'acides carboxyliques de type anhydride, aliphatique, cyclique, linéaire ou ramifié, et

10 d'au moins un monomère hydrocarboné (II), linéaire ou ramifié, monoéthyléniquement insaturé, ce monomère hydrocarboné n'étant pas aromatique ;

(ii) au moins un polymère issu de la polymérisation d'au moins un monomère (I) acide monocarboxylique ou polycarboxylique, ou anhydride, aliphatique, cyclique ou aromatique, linéaire ou ramifié, éthyléniquement insaturé, et comprenant au moins un greffon hydrophobe, hydrocarboné, en C₄-C₃₀,

15 saturé ou non, éventuellement interrompu par un ou plusieurs hétéroatomes, ce greffon hydrophobe n'étant pas aromatique;

(iii) au moins un polymère obtenu par modification chimique comme par exemple une esterification, une transesterification ou une amidification d'un polymère précurseur comprenant des sites sur lesquels on peut greffer un greffon hydrophobe, comme par exemple des sites acides carboxyliques ou 20 des esters, ce greffon hydrophobe n'étant pas aromatique;

23. Composition de liants minéraux selon la revendication 22, caractérisée en ce

25 que les liants minéraux sont sous forme de pièces moulées ou d'éléments préfabriqués.

24. Composition de liants minéraux selon la revendication 23, caractérisée en ce

que les liants minéraux sont des tuiles en ciment, le ciment étant renforcé ou

30 non par des fibres, des plaques de parement, des plaques de fibrociment, des éléments moulés en fibrociment, ou des plaques de plâtre.

Tableau 1

Nature des additifs ajoutés au Latex commercial Duranul		Cotation	
Références commerciales des additifs testés (produits Rhodia)	% additionnent sec/sec de l'additif dans l'éulsion Latex	Compatibilité et stabilité du mélange Latex + additif	Les mélanges et le latex tâton sont déposés par pulvérisation sur le moulage de ciment frais
Témoin	0	OK	Observation du film après 24 heures et après un vieillissement de 24 jours dans les conditions ambiantes de laboratoire
Copolymer hydrosoluble amphiphile : acrylyde matique/Isobutylène selon l'invention	Geropon 136	Bel aspect du film brillant, homogène, très hydrophobe, stable au vieillissement	Film mal formé, qui se désagège au vieillissement
Copolymer hydrosoluble amphiphile : acrylyde matique/Isobutylène selon l'invention	Geropon 136	Bel aspect du film brillant, homogène, très hydrophobe, stable au vieillissement	Bel aspect du film brillant, homogène, très hydrophobe, stable au vieillissement
terpolymer hydrosoluble amphiphile : Butylacrylate-styrene-acide méthacrylique	Bervatid 6857	bel aspect, homogène, film hydrophobe	bel aspect, homogène, film hydrophobe
terpolymer hydrosoluble amphiphile : Butylacrylate-styrene-acide méthacrylique	Bervatid 6857	OK	Aspect hétérogène, film hydrophobe, mais discontinu
Copolymer hydrosoluble Acrylique - methacrylique / M/3500	Rhodilins 226/35	OK	Aspect farineux, film pourpre, Comportement hydrophile
Copolymer hydrosoluble acide maleique - acide méthacrylique	Bervatid 9	OK	surface hydrophile, le film est désagrége et intégré au ciment
Acide anhydrique / acide méthacrylique copolymère de Mw 10 000	Sopronyl AR 40	Céttification	Non testé car émulsion non stable
Acide Adipique		OK	bel aspect, homogène, film hydrophobe
			Très bien
			Positif très insuffisant
			Nanul, négatif
Odaton	-	-	

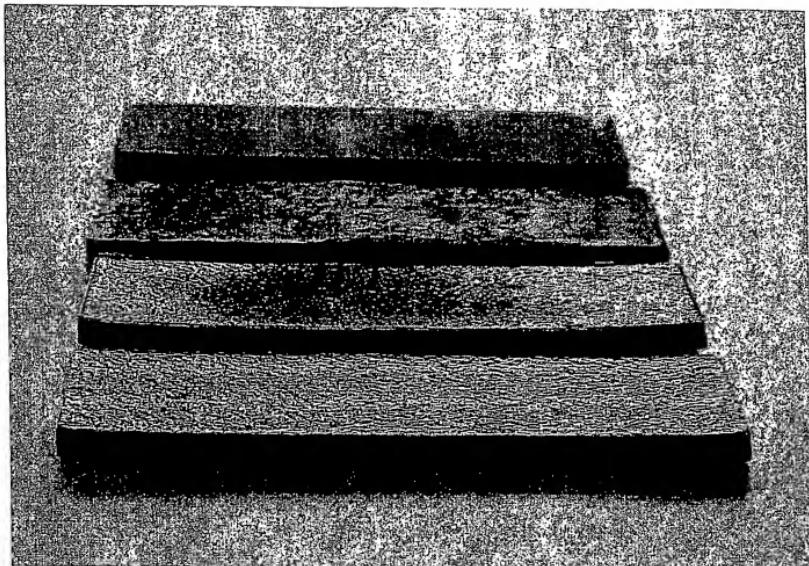


Figure 1

Aspects des éprouvettes de ciments après vieillissement 5 mois à température ambiante et humidité ambiante

Eprouvette 1 à partir du haut : Témoin, éprouvette non revêtue

Eprouvette 2 revêtue avec le latex seul (ligne 1 du tableau I page 1/2)

Eprouvette 3 revêtue avec le mélange latex - polymère hors de l'invention (ligne 4 du tableau I page 1/2)

Eprouvette 4 revêtue avec le mélange Latex - polymère selon l'invention (ligne 2 du tableau I page 1/2)

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No
PCT/FR2004/001377A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER
IPC 7 C04B41/63

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)
IPC 7 C04B

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

EPO-Internal, WPI Data, PAJ, CHEM ABS Data

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No
X	US 2002/081437 A1 (BOESPFLUG DONALD W ET AL) 27 June 2002 (2002-06-27)	22-24
A	claim 1 paragraph '0037! -----	1-21
A	DE 100 18 469 C (CLARIANT GMBH) 10 January 2002 (2002-01-10) claims 1-3,11 page 2, line 5 - line 6 examples -----	1-11, 13-16, 18-24

 Further documents are listed in the continuation of box C Patent family members are listed in annex

* Special categories of cited documents

- *A* document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- *E* earlier document but published on or after the international filing date
- *L* document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- *O* document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- *P* document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

T later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention

X document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone

Y document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art

& document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

Date of mailing of the international search report

8 November 2004

16/11/2004

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P B 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel (+31-70) 340-2040, Tx 31 651 epo nl,
Fax (+31-70) 340-1916

Authorized officer

Rosenberger, J

Information on patent family members

PCT/FR2004/001377

Patent document cited in search report		Publication date		Patent family member(s)		Publication date
US 2002081437	A1	27-06-2002	AU WO	2000302 A 0236524 A1		15-05-2002 10-05-2002
DE 10018469	C	10-01-2002	DE AT BR WO EP JP US ZA	10018469 C1 278646 T 0110086 A 0179140 A1 1276705 A1 2003531032 T 2003161960 A1 200208968 A		10-01-2002 15-10-2004 14-01-2003 25-10-2001 22-01-2003 21-10-2003 28-08-2003 07-10-2003

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Demande Internationale No
PCT/FR2004/001377A. CLASSEMENT DE L'OBJET DE LA DEMANDE
CIB 7 C04B41/63

Selon la classification internationale des brevets (CIB) ou à la fois selon la classification nationale et la CIB

B. DOMAINES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTE

Documentation minimale consultée (système de classification suivi des symboles de classement)

CIB 7 C04B

Documentation consultée autre que la documentation minimale dans la mesure où ces documents relèvent des domaines sur lesquels a porté la recherche

Base de données électronique consultée au cours de la recherche Internationale (nom de la base de données, et si réalisable, termes de recherche utilisés)
EPO-Internal, WPI Data, PAJ, CHEM ABS Data

C. DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS

Catégorie	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, indication des passages pertinents	no des revendications visées
X	US 2002/081437 A1 (BOESPFLUG DONALD W ET AL) 27 juin 2002 (2002-06-27)	22-24
A	revendication 1 alinéa '0037! -----	1-21
A	DE 100 18 469 C (CLARIANT GMBH) 10 Janvier 2002 (2002-01-10) revendications 1-3,11 page 2, ligne 5 - ligne 6 exemples -----	1-11, 13-16, 18-24

 Voir la suite du cadre C pour la fin de la liste des documents Les documents de familles de brevets sont indiqués en annexe

* Catégories spéciales de documents cités

- *'A' document délivré à l'état général de la technique, non considéré comme particulièrement pertinent
- *'E' document antérieur, mais publié à la date de dépôt international ou après cette date
- *'L' document pouvant éter un doute sur une revendication de priorité ou cité pour déterminer la date de publication d'une autre citation ou pour une raison spéciale (telle qu'indiquée)
- *'O' document se référant à une divulgation orale, à un usage, à une exposition ou tous autres moyens
- *'P' document publié avant la date de dépôt international, mais postérieurement à la date de priorité revendiquée

- *'T' document ultérieur publié après la date de dépôt international ou la date de priorité et n'appartenant pas à l'état de la technique pertinent, mais cité pour comprendre le principe ou la théorie constituant la base de l'invention
- *'X' document particulièrement pertinent, l'invention revendiquée ne peut être considérée comme nouvelle ou comme impliquant une activité inventive par rapport au document considéré isolément
- *'Y' document dont la publication dans le pays où le brevet est délivré ne peut être considérée comme impliquant une activité inventive lorsque le document est associé à un ou plusieurs autres documents de même nature, cette combinaison étant évidente pour une personne du métier
- *'S' document qui fait partie de la même famille de brevets

Date à laquelle la recherche internationale a été effectivement achevée

8 novembre 2004Date d'expédition du présent rapport de recherche internationale

16/11/2004Nom et adresse postale de l'administration chargée de la recherche internationale
Office Européen des Brevets, P B 5816 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel (+31-70) 340-2040, Tx 31 651 epo nl.
Fax (+31-70) 340-2046

Fonctionnaire autorisé

Rosenberger, J

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Renseignements relatives aux membres de familles de brevets

Demande Internationale No

PCT/FR2004/001377

Document brevet cité au rapport de recherche		Date de publication		Membre(s) de la famille de brevet(s)		Date de publication
US 2002081437	A1	27-06-2002	AU WO	2000302 A 0236524 A1		15-05-2002 10-05-2002
DE 10018469	C	10-01-2002	DE AT BR WO EP JP US ZA	10018469 C1 278646 T 0110086 A 0179140 A1 1276705 A1 2003531032 T 2003161960 A1 200208968 A		10-01-2002 15-10-2004 14-01-2003 25-10-2001 22-01-2003 21-10-2003 28-08-2003 07-10-2003

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No
PCT/FR2004/001377

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER
IPC 7 C04B41/03

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)
IPC 7 C04B

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

EPO-Internal, WPI Data, PAJ, CHEM ABS Data

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	US 2002/081437 A1 (BOESPFLUG DONALD W - ET AL) 27 June 2002 (2002-06-27)	22-24
A	claim 1 paragraph [0037]	1-21
A	DE 100 18 469 C (CLARIANT GMBH) 10 January 2002 (2002-01-10)	1-11, 13-16, 18-24
	claims 1-3,11 page 2, line 5 - line 6 examples	

Further documents are listed in the continuation of box C.

Patent family members are listed in annex.

* Special categories of cited documents :

- "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- "E" earlier document but published on or after the international filing date
- "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention

"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone

"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered inventive when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.

"&" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

Date of mailing of the international search report

8 November 2004

333

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Rosenberger, J

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International Application No
PCT/FR2004/001377

Patent document cited in search report		Publication date		Patent family member(s)		Publication date
US 2002081437	A1	27-06-2002	AU WO	2000302 A 0236524 A1		15-05-2002 10-05-2002
DE 10018469	C	10-01-2002	DE AT BR DE WO EP JP US ZA	10018469 C1 278646 T 0110086 A 50103994 D1 0179140 A1 1276705 A1 2003531032 T 2003161960 A1 200208968 A		10-01-2002 15-10-2004 14-01-2003 11-11-2004 25-10-2001 22-01-2003 21-10-2003 28-08-2003 07-10-2003

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Demande internationale No
PCT/FR2004/001377A. CLASSEMENT DE L'OBJET DE LA DEMANDE
CIB 7 C04B41/63

Selon la classification internationale des brevets (CIB) ou à la fois selon la classification nationale et la CIB

B. DOMAINES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTE

Documentation minimale consultée (système de classification suivi des symboles de classement)

CIB 7 C04B

Documentation consultée autre que la documentation minimale dans la mesure où ces documents relèvent des domaines sur lesquels a porté la recherche

Base de données électronique consultée au cours de la recherche internationale (nom de la base de données, et si réalisable, termes de recherche utilisés)

EPO-Internal, WPI Data, PAJ, CHEM ABS Data

C. DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS

Catégorie *	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents	no. des revendications visées
X	US 2002/081437 A1 (BOESPFLUG DONALD W ET AL) 27 juin 2002 (2002-06-27)	22-24
A	revendication 1 alinéa [0037]	1-21
A	DE 100 18 469 C (CLARIANT GMBH) 10 janvier 2002 (2002-01-10) revendications 1-3,11 page 2, ligne 5 - ligne 6 exemples	1-11, 13-16, 18-24

 Voir la suite du cadre C pour la fin de la liste des documents Les documents de familles de brevets sont indiqués en annexe

*Catégories spéciales de documents cités:

- *A document définissant l'état général de la technique, non considéré comme particulièrement pertinent
- *E document antérieur, mais publié à la date de dépôt International ou après cette date
- *L document pouvant jeter un doute sur une revendication de priorité ou cité pour déterminer la date de publication d'une autre citation ou pour une raison spéciale (telle qu'indiquée)
- *O document se référant à une divulgation orale, à un usage, à une exposition ou tout autres moyens
- *P document publié avant la date de dépôt International, mais postérieurement à la date de priorité revendiquée

- *T document ultérieur publié après la date de dépôt International ou la date de priorité et n'appartenant pas à l'état de la technique pertinent, mais cité pour comprendre le principe ou la théorie constituant la base de l'invention
- *X document particulièrement pertinent; l'invention revendiquée ne peut être considérée comme nouvelle ou comme impliquant une activité inventive par rapport au document précédent
- *Y document particulièrement pertinent; l'invention revendiquée ne peut être considérée comme impliquant une activité inventive lorsque le document est associé à un ou plusieurs autres documents de même nature, cette combinaison étant évidente pour une personne du métier
- *Z document qui fait partie de la même famille de brevets

Date à laquelle la recherche Internationale a été effectivement achevée

8 novembre 2004

Date d'expédition du présent rapport de recherche Internationale

30.11.04

Nom et adresse postale de l'administration chargée de la recherche Internationale

Office European des Brevets, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HT Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl.
Fax: (+31-70) 340-3016

Fonctionnaire autorisé

Rosenberger, J

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Renseignements relatifs aux membres de familles de brevets

Demande Internationale No

PCT/FR2004/001377

Document brevet cité au rapport de recherche		Date de publication	Membre(s) de la famille de brevet(s)	Date de publication
US 2002081437	A1	27-06-2002	AU 2000302 A WO 0236524 A1	15-05-2002 10-05-2002
DE 10018469	C	10-01-2002	DE 10018469 C1 AT 278646 T BR 0110086 A DE 50103994. D1 WO 0179140 A1 EP 1276705 A1 JP 2003531032 T US 2003161960 A1 ZA 200208968 A	10-01-2002 15-10-2004 14-01-2003 11-11-2004 25-10-2001 22-01-2003 21-10-2003 28-08-2003 07-10-2003

**This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning
Operations and is not part of the Official Record**

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

- BLACK BORDERS**
- IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES**
- FADED TEXT OR DRAWING**
- BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING**
- SKEWED/SLANTED IMAGES**
- COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS**
- GRAY SCALE DOCUMENTS**
- LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT**
- REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY**
- OTHER:** _____

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.